



УГЛЕКИСЛАЯ МЕДЬ, ЙОДИД МЕДИ, НИТРАТ МЕДИ

УГЛЕКИСЛАЯ МЕДЬ

Синонимы: Медь (II) карбонат основной, Медь карбонат (II) дигидрооксид, медь карбонат, Медь углекислая

Мы предлагаем химреактив Медь углекислая основная, карбонат меди по выгодным ценам с доставкой по всей России.

[Техническая консультация](#)

Типовые характеристики

Спецификация	
Молекулярный вес	221.10
Температура Плавления, °C	200
Плотность	4
Основного вещества, %, не менее	96
Нерастворимых в соляной кислоте веществ, %, не более	0,02
Азота (N) из нитратов, нитритов, %, не более	0,03
Массовая доля сульфатов (SO ₄), %, не более	0,05
Массовая доля хлоридов (Cl), %, не более	0,01
Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,05

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



УГЛЕКИСЛАЯ МЕДЬ, ЙОДИД МЕДИ, НИТРАТ МЕДИ

ЙОДИД МЕДИ

[Техническая консультация](#)

Синонимы	Медь йодистая
Международное название	Copper(I) iodide
Формула	CuI
Молекулярная масса	190.45
ГОСТ/ТУ	ТУ 6-09-02-437-87
CAS	7681-65-4
EINECS	231-674-6
RTECS	—
Код ТНВЭД	2827600000
Код ГНГ	28276000
Код ЕТСНГ	48500

НИТРАТ МЕДИ

Внешний вид: жидкость зелено-синего цвета.

Применение: в производстве катализаторов, в качестве фунгицида.

Класс опасности 5, подкласс 5.1, серийный номер ООН 1477.

Азотнокислая медь - это нитрат меди, внешний вид которой характеризуется наличием призматических кристаллов темно-синего цвета. Химическая формула средней соли азотной кислоты — $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$. Молекулярный вес кристаллогидратов равен 241,63; уд. в. 2,05; $t_{\text{пл.}}$ 114,5. Белый порошок с

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



аморфной структурой является безводной азотнокислой Cu.

Данное вещество обладает очень сильными окисляющими свойствами – даже обычный лист бумаги, пропитанный им, способен к самовоспламенению. Нитрат Cu практически полностью растворяется во многих жидкостях, включая воду и спирт. Областью применения нитрата Cu являются микробиология, где он используется в качестве консервирующих добавок, а также в промышленности – нитрат Cu, соединенный с бертолетовой солью, разлагает различные органические вещества.

Техническая консультация

Типовые характеристики

Показатели качества	(262224)
М.д. основного вещества	≥ 45%
М.д. свободной азотной кислоты (HNO ₃) (в пересчете на 100%-ную Cu (II) нитрат 3-водную)	

По вопросам приобретения продукции: **углекислая медь, йодид меди, нитрат меди** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам: